

(f) Int. Cl.<sup>7</sup>:

C 09 K 19/06

G 02 F 1/137 G 09 F 9/35

# (19) BUNDESREPUBLIK **DEUTSCHLAND**



**DEUTSCHES PATENT- UND** MARKENAMT

# **® Offenlegungsschrift**

<sub>®</sub> DE 101 07 544 A 1

(1) Aktenzeichen:

101 07 544.8

② Anmeldetag:

17. 2.2001

(43) Offenlegungstag: 27. 9.2001

(66) Innere Priorität:

100 14 882.4

24.03.2000

(7) Anmelder:

Merck Patent GmbH, 64293 Darmstadt, DE

(2) Erfinder:

Heckmeier, Michael, Dr., 64625 Bensheim, DE; Klement, Dagmar, 64846 Groß-Zimmern, DE; Bremer, Matthias, Dr., 64295 Darmstadt, DE

#### Die folgenden Angaben sind den vom Anmelder eingereichten Unterlagen entnommen

- Signification Flüssigktistallmedium und dieses enthaltende elekrooptische Anzeige
- Die vorliegende Erfindung betrifft Flüssigkristallanzeigen die ein Flüssigkristallmedium enthalten das a) mindestens eine Verbindung der Formel I und b) mindestens eine Verbindung der Formel II

$$R^{21}$$
  $A^{21}$   $Z^{21}$   $(-A^{22})$   $Z^{22}$   $(-A^{22})$   $Z^{22}$   $(-A^{22})$   $(-A^{22$ 

wobei die verschiedenen Parameter die im Text angegebene Bedeutung haben, enthält, sowie diese Flüssigkristallmedien und ihre Verwendung in elektrooptischen Anzeigen.

#### Beschreibung

Die vorliegende Erfindung betrifft Flüssigkristallanzeigen besonders mittels einer aktiven Matrix angesteuerte Flüssigkristallanzeigen (AMDs oder AMLCDs nach Englisch Active Matrix addressed Liquid Crystal Displays) und zwar insbesondere solche, die eine aktive Matrix aus Dünnfilmtransistoren (TFT nach Englisch Thin Film Transistors) oder aus Varistoren verwenden. Außerdem betrifft die vorliegende Anmeldung Flüssigkristallmedien zur Anwendung in solchen Anzeigen. Solche AMDs können verschiedene aktive elektronische Schaltelemente verwenden. Am weitesten verbreitet sind solche Anzeigen die drei-polige Schaltelemente verwenden. Diese sind auch in der vorliegenden Erfindung bevorzugt. Beispiele für derartige drei-polige Schaltelemente sind MOS (Metal Oxide Silicon) Transistoren oder die bereits erwähnten TFTs oder Varistoren. Bei den TFTs werden verschiedene Halbleitermaterialien, überwiegend Silizium oder auch Cadmiumselenid, verwendet. Insbesondere wird polykristallines Silizium oder amorphes Silizium verwendet. Im Gegensatz zu den drei-poligen elektronischen Schaltelementen können in AMDs auch Matrizen aus 2-poligen Schaltelementen wie z. B. MIM (Metall Insulator Metal) Dioden, Ringdioden oder "Back to back"-Dioden eingesetzt werden. Diese sind jedoch, wie auch unten näher erläutert, wegen der schlechteren erzielten elektrooptischen Eigenschaften der AMDs, in der Regel, nicht bevorzugt.

In derartigen Flüssigkristallanzeigen werden die Flüssigkristalle als Dielektrika verwendet, deren optische Eigenschaften sich bei Anlegen einer elektrischen Spannung reversibel ändern. Elektrooptische Anzeigen die Flüssigkristalle als Medien verwenden sind dem Fachmann bekannt. Diese Flüssigkristallanzeigen verwenden verschiedene elektrooptische Effekte.

Die am weitesten verbreiteten konventionellen Anzeigen verwenden den TN-Effekt (Twisted nematic, mit einer um ca. 90° verdrillten nematischen Struktur), den STN-Effekt (Supertwisted nematic) oder den SBE-Effekt (Supertwisted birefringence effect). Bei diesen und ähnlichen elektrooptischen Effekten werden flüssigkristalline Medien mit positiver dielektrischer Anisotropie (Δε) verwendet.

Da bei Anzeigen im allgemeinen, also auch bei Anzeigen nach diesen Effekten, die Betriebsspannung möglichst gering sein soll, werden Flüssigkristallmedien mit großer dielektrischer Anisotropie eingesetzt, die in der Regel überwiegend aus dielektrisch positiven Flüssigkristallverbindungen zusammengesetzt sind und allenfalls kleinere/geringere Anteile an dielektrisch neutralen Verbindungen enthalten.

Im Gegensatz zu den genannten konventionellen Anzeigen, die die genannten elektrooptische Effekte benutzen, welche Flüssigkristallmedien mit positiver dielektrischer Anisotropie benötigen, gibt es andere elektrooptische Effekte, welche Flüssigkristallmedien mit negativer dielektrischer Anisotropie verwenden, wie z. B. der ECB-Effekt (Electrically Controlled Birefringence) und seine Unterformen DAP (Deformation of Aligned Phases), VAN (Vertically Aligned Nematics) und CSH (Color Super Homeotropics). Diese sind Gegenstand der vorliegenden Anmeldung.

Der in letzter Zeit verstärkt eingesetzte IPS-Effekt (In Plane Switching) kann sowohl dielektrisch positive wie auch dielektrisch negative Flüssigkristallmedien verwenden, ähnlich wie auch "guest/host" also Gast/Wirt-Anzeigen, die Farbstoffe je nach verwandtem Anzeigemodus entweder in dielektrisch positiven oder in dielektrisch negativen Medien einsetzen können. Auch bei den in diesem Absatz genannten Flüssigkristallanzeigen sind die, die dielektrisch negative Flüssigkristallmedien verwenden, Gegenstand der vorliegenden Anmeldung.

Eine weitere vielversprechende Art von Flüssigkristallanzeigen sind sogenannte "Axially Symmetric Microdomain"-(kurz ASM) Anzeigen die bevorzugt mittels Plasmaarrays angesteuert werden (PA LCDs von "Plasma Addressed Liquid Crystal Displays"). Auch diese Anzeigen sind Gegenstand der vorliegenden Anmeldung.

Die in den obengenannten und alle ähnlichen Effekte ausnutzenden Flüssigkristallanzeigen, eingesetzten Flüssigkristallmedien bestehen in der Regel überwiegend und meist sogar weitestgehend aus Flüssigkristallverbindungen mit der entsprechenden dielektrischen Anisotropie, also bei dielektrisch positiven Medien aus Verbindungen mit positiver dielektrischer Anisotropie und bei dielektrisch negativen Medien aus Verbindungen mit negativer dielektrischer Anisotropie.

Bei den gemäß der vorliegenden Anmeldung verwendeten Medien werden typischerweise allenfalls nennenswerte Mengen an dielektrisch neutralen Flüssigkristallverbindungen und, in der Regel nur sehr geringe Mengen oder gar keine dielektrisch positiven Verbindungen eingesetzt, da generell die Flüssigkristallanzeigen möglichst niedrige Ansteuerspannungen haben sollen. Aus diesem Grund werden Flüssigkristallverbindungen mit dem der dielektrischen Anisotropie des Medium entgegengesetzten Vorzeichen der dielektrischen Anisotropie in der Regel äußerst sparsam oder gar nicht eingesetzt.

Die Flüssigkristallmedien des Standes der Technik haben relativ geringe Tieftemperaturstabilitäten. So reichen die nematischen Phasen oft nur hinab bis –20°C und teilweise sogar nur bis –10°C. Außerdem sind auch gleichzeitig die Schwellenspannungen (V<sub>0</sub>) relativ hoch, meistens sogar größer als 2 V.

Zum größten Teil weisen die Flüssigkristallmedien des Standes der Technik relativ ungünstige Werte für Δn auf, die oft viel größer als 0,10 sind. Derartig große Δn-Werte sind jedoch für VAN-Anzeigen nicht besonders vorteilhaft, da bei VAN-Anzeigen typischer Weise kleine Werte für die optische Verzögerung verwendet werden. So wird beispielsweise etwa ein d·Δn von ungefähr 0,30 μm bei unverdrillter Direktororientierung oder ein d·Δn von ungefähr 0,40 μm mit 90° Verdrillung eingesetzt. Derartig große Δn-Werte erfordern die Realisierung sehr geringer Schichtdicken, die zwar günstig für die beobachteten Schaltzeiten sind, jedoch zu geringen Produktionsausbeuten führen.

Am günstigsten sind meist Δn-Werte im Bereich von 0,07 bis 0,12.

Außerdem ist die Schaltzeit der Anzeigen des Standes der Technik oft unzureichend groß, insbesondere für videofähige Anzeigen. Somit müssen die Viskositäten der Flüssigkristallmedien verbessert, also verringert werden. Dies gilt besonders für die Rotationsviskosität und ganz besonders bei niedrigen Temperaturen. Eine Verringerung der Flüeßviskosität führt insbesondere bei Anzeigen mit homöotroper Randorientierung der Flüssigkristalle (z. B. bei ECB- und VAN-Anzeigen) in der Regel zu einer Verkürzung der Füllzeiten bei der Herstellung der Anzeigen.

Somit bestand und besteht ein großer Bedarf an Flüssigkristallmedien, die die Nachteile der Medien aus dem Stand der Technik nicht oder zumindest in deutlich vermindertem Umfang aufweisen.

Die erfindungsgemäßen Flüssigkristallmedien enthalten

a) eine oder mehrere dielektrisch negative Verbindung(en) der Formel I

$$R^{11}$$
  $A^1$   $O$   $R^{12}$   $I$ 

worin

$$-A^1$$
 oder  $-$  ,

bevorzugt

R<sup>11</sup> Alkoxy mit 1 bis 7 C-Atomen, bevorzugt n-Alkoxy und besonders bevorzugt n-Alkoxy mit 2 bis 5 C-Atomen 25 oder Alkenyloxy mit 2 bis 7 C-Atomen, bevorzugt mit 2 bis 4 C-Atomen, und im Fall

$$-A^1$$
 oder  $-A^1$ 

auch Alkyl mit 1 bis 7 C-Atomen, bevorzugt n-Alkyl, besonders bevorzugt n-Alkyl mit 1 bis 5 C-Atomen, und R<sup>12</sup> Alkyl mit 1 bis 7 C-Atomen, bevorzugt n-Alkyl, besonders bevorzugt n-Alkyl mit 1 bis 3 C-Atomen, Alkoxy mit 1 bis 7 C-Atomen, bevorzugt n-Alkoxy, besonders bevorzugt n-Alkoxy mit 2 bis 5 C-Atomen oder Alkenyloxy mit 2 bis 7 C-Atomen, bevorzugt mit 2 bis 4 C-Atomen bedeutet,

b) eine oder mehrere dielektrisch negative Verbindung(en) der Formel II

$$R^{21} - \left(A^{21}\right) - Z^{21} - \left(-\left(A^{22}\right) - Z^{22} - \right)_{1} - \left(O_{2^{1} - L^{22}} - R^{22}\right) = 0$$

worin 45

R<sup>21</sup> Alkyl mit 1 bis 7 C-Atomen, bevorzugt n-Alkyl und besonders bevorzugt n-Alkyl mit 1 bis 5 C-Atomen, Alkoxy mit 1 bis 7 C-Atomen, bevorzugt n-Alkoxy und besonders bevorzugt n-Alkoxy mit 2 bis 5 C-Atomen oder Alkenyloxy mit 2 bis 7 C-Atomen, bevorzugt mit 2 bis 4 C-Atomen,

R<sup>22</sup> Alkyl mit 1 bis 7 C-Atomen, bevorzugt n-Alkyl, besonders bevorzugt n-Alkyl mit 1 bis 3 C-Atomen, Alkoxy mit 1 bis 7 C-Atomen, bevorzugt n-Alkoxy, besonders bevorzugt n-Alkoxy mit 2 bis 5 C-Atomen oder Alkenyloxy mit 2 bis 7 C-Atomen, bevorzugt mit 2 bis 4 C-Atomen,

 $Z^{21}$  und  $Z^{22}$  jeweils unabhängig voneinander, -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-, -CH=CH-, -C C-, -COO- oder eine Einfachbindung, bevorzugt -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>- oder eine Einfachbindung und besonders bevorzugt eine Einfachbindung,

$$- A^{21} - und$$

$$- A^{22} -$$

$$60$$

Jeweils unabhängig voneinander

10 bevorzugt

5

15

25

35

40

50



und, wenn vorhanden,

$$A^{22}$$
 oder  $O$ 

L21 und L22 beide C-F oder eines von beiden N und das andere C-F, bevorzugt beide C-F und

bedeuten, wobei die Verbindungen der Formeln I und III ausgeschlossen sind

c) eine oder mehrere dielektrisch negative Verbindung(en) der Formel III

$$R^{31} \leftarrow O \rightarrow Z^{31} \leftarrow O \rightarrow R^{32} \rightarrow R^{32}$$

worin

R<sup>31</sup> und R<sup>32</sup> Alkyl mit 1 bis 7 C-Atomen, bevorzugt n-Alkyl und besonders bevorzugt n-Alkyl mit 1 bis 5 C-Atomen, Alkoxy mit 1 bis 7 C-Atomen, bevorzugt n-Alkoxy und besonders bevorzugt n-Alkoxy mit 2 bis 5 C-Atomen oder Alkenyloxy mit 2 bis 7 C-Atomen, bevorzugt mit 2 bis 4 C-Atomen, ganz besonders bevorzugt beide n-Alkoxy mit 1 bis 5 C-Atomen,

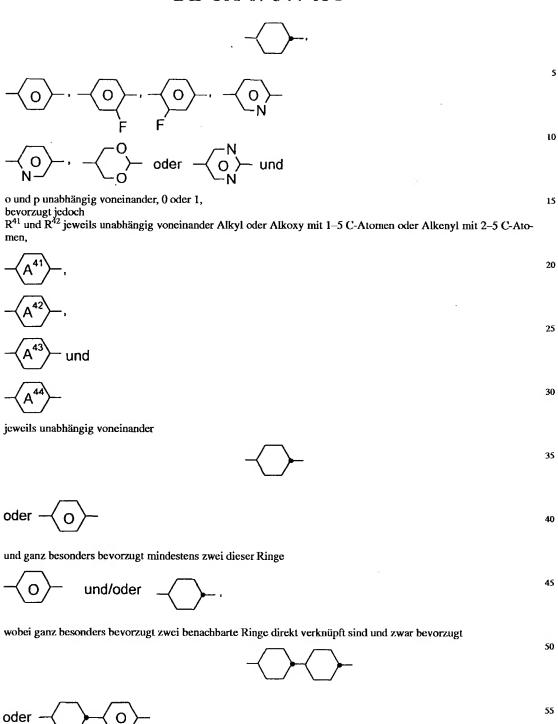
 $Z^{31}$  die oben bei Formel II für  $Z^{21}$  gegebene Bedeutung hat,  $L^{31}$  und  $L^{32}$  beide C-F oder eines von beiden N und das andere C-F und  $L^{33}$  Und  $L^{34}$  beide C-F oder eines von beiden N und das andere C-F

d) eine oder mehrere dielektrisch neutrale Verbindung(en) der Formel IV

R<sup>41</sup> und R<sup>42</sup> jeweils unabhängig voneinander die oben bei Formel II für R<sup>21</sup> gegebene Bedeutung besitzen und Z<sup>41</sup>, Z<sup>42</sup> und Z<sup>43</sup> jeweils unabhängig voneinander -CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-, -CH=CH-, -COO- oder eine Einfachbindung,

$$A^{43}$$
 unc

Jeweils unabhängig voneinander 65



5

60

65

bedeuten und optional

e) eine oder mehrere dielektrisch positive Verbindung(en) der Formel V

$$R^{5} - (-(A^{51}) - Z^{51} - )_{n} (A^{52}) - Z^{52} - )_{m} (A^{53}) - Z^{53} (O)$$

worin
R<sup>5</sup> Alkyl und Alkoxy mit 1 bis 7 C-Atomen, Alkoxyalkyl, Alkenyl oder Alkenyloxy mit 2 bis 7 C-Atomen,
Z<sup>51</sup>, Z<sup>52</sup> und Z<sup>53</sup> jeweils unabhängig voneinander -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-, -CH=CH-, -C≡C-, -COO- oder eine Einfachbindung,

20

$$-\sqrt{A^{52}}$$
 und

25 jeweils unabhängig voneinander

X F, OCF<sub>2</sub>H oder OCF<sub>3</sub> und

Y H oder F,

bevorzugt im Falle X = F oder  $OCF_2H$ 

F und

im Falle  $X = OCF_3$ 

H oder F und

n und m jeweils unabhängig voneinander, 0 oder 1

bedeuten.

Bevorzugt enthalten die Flüssigkristallmedien eine oder mehrere Verbindungen ausgewählt aus der Gruppe der Verbindungen der Formeln I1 bis I4, besonders bevorzugt der Formeln I1 bis I4:

50

40

45

55

60

$$R^{11}$$
  $O$   $R^{12}$ 

11

$$R^{11}$$
  $O$   $R^{12}$ 

12

10

$$R^{11}$$
  $O$   $R^{12}$ 

13

14

$$R^{11}$$
  $O$   $R^{12}$ 

25

15

20

R<sup>11</sup> und R<sup>12</sup> die oben unter Formel I gegebene Bedeutung haben und bevorzugt R<sup>12</sup> n-Alkyl mit 1 bis 7 C-Atomen, n-Alkoxy mit 1 bis 7 C-Atomen oder Alkenyloxy mit 2 bis 7 C-Atomen,

R<sup>11</sup> n-Alkoxy mit 1 bis 7 C-Atomen oder Alkenyloxy mit 2 bis 7 C-Atomen,

und in Formeln I2 und I3 auch n-Alkyl mit 1 bis 7 C-Atomen bedeuten.

30

35

Bevorzugt enthält das Flüssigkristallmedium eine oder mehrere Verbindungen der Formel II1

$$R^{21}$$
  $-(-Z^{21} A^{22})_1 - Z^{22} O R^{22}$ 

111

40

45

und I jeweils die oben bei Formel II gegebene Bedeutung besitzen und die Verbindungen der Formel I ausgeschlossen sind. Bevorzugt ist  $R^{21}$  Alkyl mit 1-5 C-Atomen,  $R^{22}$  Alkyl oder Alkoxy jeweils mit 1 bis 5 C-Atomen, und  $R^{22}$  sowie Z<sup>21</sup>, wenn vorhanden, eine Einfachbindung.

Besonders bevorzugt enthalten die Flüssigkristallmedien eine oder mehrere Verbindungen ausgewählt aus der Gruppe der Verbindungen der Formeln II1a bis II1e:

50

$$R^{21}$$
  $O$   $R^{22}$ 

II1a

55

$$R^{21}$$
  $CH_2CH_2$   $O$   $R^{22}$ 

II1b

60

$$R^{21} \longrightarrow O \longrightarrow R^{22}$$
II1c

$$R^{21}$$
  $CH_2CH_2$   $O$   $R^{22}$  II1d

$$R^{21}$$
  $O$   $R^{22}$  II1e

worin R<sup>21</sup> und R<sup>22</sup> die oben bei Formel II gegebene und bevorzugt die oben bei Formel II1 gegebene Bedeutung besitzen. Besonders bevorzugt enthält das Flüssigkristallmedium eine oder mehrere Verbindungen ausgewählt aus der Gruppe der Verbindungen der Formel III1 bis III3 und insbesondere bevorzugt der Formel III1:

$$R^{31} \xrightarrow{O} R^{32}$$

$$F F F F$$
III1

$$R^{31} - O - O - R^{32}$$

$$E - E - E$$
III2

$$R^{31} - O - R^{32}$$

$$N - F$$
III3

worin

15

20

30

R<sup>31</sup> und R<sup>32</sup> die oben unter Formel III gegebene Bedeutung besitzen und bevorzugt n-Alkoxy bedeuten.

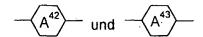
Besonders bevorzugt enthält das Flüssigkristallmedium eine oder mehrere Verbindungen ausgewählt aus der Gruppe der Verbindungen der Formeln IV1 bis IV3:

$$z_{50} R^{41} - Z_{1} - Z_{1$$

$$R^{41}$$
  $A^{42}$   $Z^{42}$   $A^{43}$   $R^{42}$  IV2

$$R^{41}$$
  $R^{42}$   $Z^{42}$   $A^{43}$   $R^{42}$  IV3

65 worin R<sup>41</sup>, R<sup>42</sup>, Z<sup>41</sup>, Z<sup>42</sup>,



jeweils die oben bei Formel IV angegebene Bedeutung besitzen.

Insbesondere bevorzugt enthält das Flüssigkristallmedium eine oder mehrere Verbindungen ausgewählt aus der Gruppe der Verbindungen der Formeln IV1a bis IV1d, IV2a bis IV2e, IV3a bis IV3c und IV4a:

$$n-C_nH_{2n+1}$$
  $O-n-C_mH_{2m+1}$  IV1a

$$n-C_nH_{2n+1}$$
 IV1b

$$n-C_nH_{2n+1}$$
  $(CH_2)_0-CH=CH_2$  IV1c

$$CH_2=CH-(CH_2)_0$$
  $CH_2=CH_2$  IV1d

worin n und m jeweils unabhängig voneinander 1 bis 5 und o und p jeweils sowohl davon als auch voneinander unabhängig 0 bis 3 bedeuten,

$$R^{41} - COO - R^{42} \qquad IV2a$$

$$R^{41} - COO - R^{42} \qquad IV2b$$

$$R^{41} - COO - R^{42} \qquad IV2c$$

$$R^{41} - CH_2CH_2 - O - R^{42} \qquad IV2d$$

$$R^{41} - CH_2CH_2 - O - R^{42} \qquad IV2d$$

$$R^{41} - CH_2CH_2 - O - R^{42} \qquad IV2d$$

$$R^{41} - COO - O - R^{42} \qquad IV3a$$

$$R^{41} - COO - O - R^{42} \qquad IV3a$$

$$R^{41} - COO - O - R^{42} \qquad IV3a$$

$$R^{41} - COO - O - R^{42} \qquad IV3b$$

$$R^{41} - COO - O - R^{42} \qquad IV3b$$

$$R^{41} - COO - O - R^{42} \qquad IV3b$$

$$R^{41} - COO - O - R^{42} \qquad IV3b$$

worin R<sup>41</sup> und R<sup>42</sup> jeweils die oben unter Formel IV1 angegebene Bedeutung besitzen und die Phenylringe optimal fluoriert sein können, jedoch nicht so, daß die Verbindungen mit denen der Formel II und ihren Unterformeln identisch sind. Bevorzugt ist R<sup>41</sup> n-Alkyl mit 1 bis 5 C-Atomen, insbesondere bevorzugt mit 1 bis 3 C-Atomen und R<sup>42</sup> n-Alkyl oder n-Alkoxy mit 1 bis 5 C-Atomen oder Alkenyl mit 2 bis 5 C-Atomen. Hiervon sind insbesondere Verbindungen der Formeln IV1a bis IV1d bevorzugt.

IV4a

Bevorzugt enthalten die Flüssigkristallmedien eine oder mehrere Verbindungen ausgewählt aus der Gruppe der Verbindungen der Formeln V1 bis V4:

65

$$R^5 - Z^{52} - Z^{53} - Z^{53} - OCF_3$$
 V2

$$R^5$$
  $Z^{52}$   $Z^{53}$   $Z^{5$ 

worin  $\mathbb{R}^5$ ,  $\mathbb{Z}^{52}$ ,  $\mathbb{Z}^{53}$  und

$$-\sqrt{A^{52}}$$

die oben für Formel I gegebene Bedeutung haben, jedoch bevorzugt

R<sup>5</sup> Alkyl mit 1–7 C-Atomen oder Alkenyl mit 2–7 C-Atomen, bevorzugt Vinyl oder 1 E Alkenyl, eine von

Z<sup>52</sup> und Z<sup>53</sup> eine Einfachbindung und die andere -CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-, -COO- oder eine Einfachbindung und

$$- \underbrace{A^{52}}_{C} - \underbrace{C}_{O} - \underbrace{$$

40

60

65

bedeuten.

In einer bevorzugten Ausführungsform enthalten die erfindungsgemäßen Flüssigkristallmedien insgesamt bezogen auf die Gesamtmischung

5% bis 80%, bevorzugt 10% bis 50% und besonders bevorzugt 15% bis 35% an Verbindungen der Formel I,

5% bis 90%, bevorzugt 20% bis 85% besonders bevorzugt 30% bis 80% und ganz besonders bevorzugt 35% bis 75% an Verbindungen der Formel II,

0% bis 40%, bevorzugt 0% bis 30% und besonders bevorzugt 5% bis 20% an Verbindungen der Formel III und 0% bis 30%, bevorzugt 0% bis 25% und bevorzugt 5% bis 15% an Verbindungen der Formel IV.

Hier, wie in der gesamten vorliegenden Anmeldung, bedeutet der Begriff Verbindungen auch geschrieben als Verbindung(en), sofern nicht explizit anders angegeben, sowohl eine als auch mehrere Verbindungen.

Hierbei werden die einzelnen Verbindungen in Konzentrationen jeweils von 1% bis 30% bevorzugt von 2% bis 30% und besonders bevorzugt von 4% bis 16% eingesetzt.

In einer bevorzugten Ausführungsform enthalten die Flüssigkristallmedien insbesondere bevorzugt insgesamt 10% bis 40% an Verbindungen der Formel I,

50% bis 90% an Verbindungen der Formel II und

0% bis 40% an Verbindungen der Formel III.

Ganz besonders bevorzugt enthalten die Flüssigkristallmedien in dieser Ausführungsform insgesamt 15% bis 35% an Verbindungen der Formel I,

60% bis 80% an Verbindungen der Formel II und 0% bis 15% an Verbindungen der Formel III.

In einer besonders bevorzugten Ausführungsform die mit den oben beschriebenen bevorzugten Ausführungsformen für die bevorzugten Konzentrationsbereiche identisch sein kann und bevorzugt identisch ist, enthalten die Flüssigkristallmedien:

- eine oder mehrere Verbindungen der Formel I1 und/oder, bevorzugt und
- eine oder mehrere Verbindungen der Formel II1 und/oder
- eine oder mehrere Verbindungen der Formel I2 und/oder, bevorzugt und
- eine oder mehrere Verbindungen der Formel I3 und/oder, bevorzugt und
- eine oder mehrere Verbindungen der Formel II1 und/oder
- eine oder mehrere Verbindungen ausgewählt aus der Gruppe der Verbindungen der Formeln III1 bis III3 und/oder
- eine oder mehrere Verbindungen ausgewählt aus der Gruppe der Verbindungen der Formeln IV1 bis IV3, bevorzugt der Formel IV1 und/oder
- eine oder mehrere Verbindungen ausgewählt aus der Gruppe der Verbindungen der Formeln I1 bis I3, bevorzugt der Formel I3 und/oder
- eine oder mehrere Verbindungen der Formel II1, und
- eine oder mehrere Verbindungen der Formel III, bevorzugt Formel III1 und/oder
- eine oder mehrere Verbindungen der Formel IV, bevorzugt der Formel IV1, besonders bevorzugt ausgewählt aus
   der Gruppe der Verbindungen der Formeln IV1a bis IV1d, ganz besonders bevorzugt ausgewählt aus der Gruppe der Verbindungen der Formeln V1c und IV1d und insbesondere der Formel IV1d.

Hierbei sind besonders bevorzugt Flüssigkristallmedien welche

- eine oder mehrere Verbindungen der Formel I1, insbesondere jeweils pro Verbindung in Konzentrationen von 6% bis 14%, und/oder
  - eine oder mehrere Verbindungen der Formel  $\Pi 1a$ , insbesondere jeweils pro Verbindung in Konzentrationen von 4% bis 18%, und/oder
  - eine oder mehrere Verbindungen der Formel II1c, insbesondere jeweils pro Verbindung in Konzentrationen von 3% bis 15%, bevorzugt jeweils eine oder mehrere Verbindungen bei der/denen R<sup>21</sup> Alkyl mit 1 bis 3 C-Atomen und R<sup>22</sup> Alkoxy mit 1 bis 3 C-Atomen sowie bei der/denen R<sup>23</sup> Alkyl mit 1 bis 3 C-Atomen und R<sup>32</sup> Alkyl mit 1 bis 3 C-Atomen ist und/oder
  - eine oder mehrere Verbindungen der Formeln IV1, bevorzugt der Formeln IV1c und/oder IV1d und/oder
  - eine oder mehrere Verbindungen ausgewählt aus der Gruppe der Verbindungen der Formeln V1 bis V4

enthalten.

10

15

25

30

35

Die erfindungsgemäßen Flüssigkristallmedien weisen bevorzugt nematische Phasen von jeweils mindestens von -30°C bis 70°C, besonders bevorzugt von -30°C bis 80°C, ganz besonders bevorzugt von -40°C bis 80°C und am aller meisten bevorzugt von -40°C bis 110°C auf. Hierbei bedeutet der Begriff eine nematische Phase aufweisen einerseits, daß bei tiefen Temperaturen bei der entsprechenden Temperatur keine smektische Phase und keine Kristallisation beobachtet wird und andererseits, daß beim Aufheizen aus der nematischen Phase noch keine Klärung auftritt. Die Untersuchung bei tiefen Temperaturen wird in einem Fließviskosimeter bei der entsprechenden Temperatur durchgeführt sowie durch Lagerung in Testzellen, einer der elektrooptischen Anwendung entsprechenden Schichtdicke, für mindestens 100 Stunden überprüft. Bei hohen Temperaturen wird der Klärpunkt nach üblichen Methoden in Kapillaren gemessen.

Ferner sind die erfindungsgemäßen Flüssigkristallmedien durch relativ niedrige optische Anisotropien gekennzeichnet. Die Doppelbrechungswerte liegen bevorzugt im Bereich von 0,070 bis 0,120, besonders bevorzugt im Bereich von 0,080 bis 0,110 und ganz besonders bevorzugt im Bereich von 0090 bis 0,105.

Außerdem weisen die erfindungsgemäßen Flüssigkristallmedien kleine Werte für die Schwellenspannung von kleiner oder gleich 2,0 V, bevorzugt kleiner oder gleich 1,9 V, besonders bevorzugt kleiner oder gleich 1,85 V und ganz besonders bevorzugt kleiner oder gleich 1,8 V auf.

Diese bevorzugten Werte für die einzelnen physikalischen Eigenschaften werden auch jeweils miteinander kombiniert eingehalten. So weisen erfindungsgemäße Medien insbesondere die folgenden Eigenschaftskombinationen auf:

55	·	Phase (T/°C)	Δn	Freedericksz Schwellen- spannung/V
60	Erfindungsgemäß	≤ -20 bis ≥ 80	≥ 0,090	≤ 1,8
	Bevorzugt	≤ -30 bis ≥ 100	≥ 0,095	≤ 1,9
	Besonders bevorzugt	≤ -40 bis ≥ 110	≥ 0,100	≤ 2,0

wobei hier, wie in der gesamten Anmeldung, "≤" kleiner oder gleich, bevorzugt kleiner sowie "≥" größer oder gleich, bevorzugt größer bedeuten.

Unabhängig von den oben angegebenen Bemessungsgrenzen für die Verbindungen der Formel I bzw. III werden in den Flüssigkristallmedien gemäß der vorliegenden Anmeldung Verbindungen der Formel I in einer Konzentration bis zu ca. 25% je Einzelsubstanz und Verbindungen der Formel III in einer Konzentration bis zu ca. 15%, bevorzugt bis zu 10%,

je Einzelsubstanz, eingesetzt. Verbindungen der Formel I1 werden bevorzugt in Konzentration bis zu ca. 20%, bevorzugt bis zu 15%, je Einzelsubstanz eingesetzt. Diese Grenzen betragen für Verbindungen der Formel I2 23% bzw. 20% und für Verbindungen der Formel I3 21% bzw. 18%.

In einer bevorzugten Ausführungsform enthalten die Flüssigkristallmedien gemäß der vorliegenden Anmeldung:

5

10

- eine oder mehrere Verbindungen der Formel I2 und/oder, bevorzugt oder
- eine oder mehrere Verbindungen der Formel I3 und
- eine oder mehrere Verbindungen der Formeln II1a und/oder II1c, bevorzugt
- eine oder mehrere Verbindungen der Formel II1a und
- eine oder mehrere Verbindungen der Formel II1c.

Besonders bevorzugt gelten die oben genannten bevorzugten Konzentrationsbereiche auch für diese bevorzugte Kombination von Verbindungen.

In der vorliegenden Anmeldung bedeuten die Begriffe dielektrisch positive Verbindungen solche Verbindungen mit einem  $\Delta\epsilon > 1,5$ , dielektrisch neutrale Verbindungen solche mit  $-1,5 \le \Delta\epsilon \le 1,5$  und dielektrisch negative Verbindungen solche mit  $\Delta\epsilon < -1,5$ . Hierbei wird die dielektrische Anisotropie der Verbindungen bestimmt indem 10% der Verbindungen in einem flüssigkristallinen Host gelöst werden und von dieser Mischung die Kapazität in mindestens jeweils einer Testzelle mit 10  $\mu$ m Dichte mit homeotroper und mit homogener Oberflächenorientierung bei 1 kHz bestimmt wird. Die Meßspannung beträgt typischerweise 0,5 V bis 1,0 V, jedoch stets weniger als die kapazitive Schwelle der jeweiligen Flüssigkristallmischung.

Als Hostmischung für dielektrisch positive Verbindungen wird ZLI-4792 und für dielektrisch neutrale sowie dielektrisch negative Verbindungen ZLI-3086, beide von Merck KGaA, Deutschland, verwendet. Aus der Änderung der Dielektrizitätskonstanten der Hostmischung nach Zugabe der zu untersuchenden Verbindung und Extrapolartion auf 100% der eingesetzten Verbindung werden die Werte für die jeweiligen zu untersuchenden Verbindungen erhalten.

Der Begriff Schwellenspannung bezieht sich üblicher Weise auf die optische Schwelle für 10% relativen Kontrast  $(V_{10})$  sofern nicht explizit anders angegeben.

In der vorliegenden Anmeldung wird jedoch in Bezug auf die Flüssigkristallmischungen mit negativer dielektrischer Anisotropie der Begriff Schwellenspannung für die kapazitive Schwellenspannung (V<sub>0</sub>) auch Freedericksz-Schwelle genannt, verwendet, sofern nicht explizit anders angegeben.

Alle Konzentrationen in dieser Anmeldung, soweit nicht explizit anders vermerkt, sind in Massenprozent angegeben und beziehen sich auf die entsprechende Gesamtmischung. Alle physikalischen Eigenschaften werden und wurden nach "Merck Liquid Crystals, Physical Properties of Liquid Crystals", Status Nov. 1997, Merck KGaA, Deutschland bestimmt und gelten für eine Temperatur von 20°C sofern nicht explizit anders angegeben. Δn wird bei 589 nm und Δε bei 1 kHz bestimmt.

Bei den Flüssigkristallmedien mit negativer dielektrischer Anisotropie wurde die Schwellenspannung als kapazitive Schwellung V<sub>0</sub> (auch Freedericksz-Schwelle genannt) in bei Merck KGaA, Deutschland, hergestellten Testzellen mit durch Leeithin homöotrop orientiertem Flüssigkristall bestimmt.

Die Schwellenspannungen  $V_{10}$  sowie die anderen elektrooptischen Eigenschaften wurden in bei Merck KGaA, Deutschland, hergestellten Testzellen unter Verwendung von weißem Licht mit einem kommerziellen Meßgerät der Fa. Otsuka, Japan, bestimmt. Hierzu wurden Zellen je nach  $\Delta n$  der Flüssigkristalle mit einer Dicke entsprechend einer optischen Verzögerung d $\cdot \Delta n$  der Zellen von ca. 0,40  $\mu m$  verwendet. Die Zellen wurden mit gekreuzten Polarisatoren betrieben. Die charakteristischen Spannungen wurden alle bei senkrechter Beobachtung bestimmt. Die Schwellenspannung wurde  $V_{10}$  für 10% relativen Kontrast angegeben, die Mittgrenzspannung  $V_{50}$  für 50% relativen Kontrast und die Sättigungsspannung  $V_{90}$  für 90% relativen Kontrast.

Die erfindungsgemäßen Flüssigkristallmedien können bei Bedarf auch weitere Zusatzstoffe und chirale Dotierstoffe in den üblichen Mengen enthalten. Die eingesetzte Menge dieser Zusatzstoffe beträgt insgesamt 0% bis 10% bezogen auf die Menge der gesamten Mischung bevorzugt 0,1% bis 6%. Die Konzentrationen der einzelnen eingesetzten Verbindungen beträgt bevorzugt 0,1 bis 3%. Die Konzentration dieser und ähnlicher Zusatzstoffe wird bei der Angabe der Konzentrationen sowie der Konzentrationsbereiche der Flüssigkristallverbindungen in den Flüssigkristallmedien nicht berücksichtigt

Die Zusammensetzungen bestehen aus mehreren Verbindungen, bevorzugt aus 3 bis 30, besonders bevorzugt aus 6 bis 20 und ganz besonders bevorzugt aus 10 bis 16 Verbindungen, die auf herkömmliche Weise gemischt werden. In der Regel wird die gewünschte Menge der in geringerer Menge verwendeten Komponenten in den den Hauptbestandteil ausmachenden Komponenten gelöst, zweckmäßigerweise bei erhöhter Temperatur. Liegt die gewählte Temperatur über dem Klärpunkt des Hauptbestandteils, so ist die Vervollständigung des Lösungsvorgangs besonders leicht zu beobachten. Es ist jedoch auch möglich, die Flüssigkristallmischungen auf anderen üblichen Wegen, z. B. unter Verwendung von Vormischungen oder aus einem sogenannten "Multi Bottle Sytemen" herzustellen.

Mittels geeigneter Zusatzstoffe können die erfindungsgemäßen Flüssigkristallphasen derart modifiziert werden, daß sie in jeder bisher bekannt gewordenen Art von FCB-, VAN-, IPS-, GH- oder ASM-PA LCD-Anzeige einsetzbar sind.

Die nachstehenden Beispiele dienen zur Veranschaulichung der Erfindung, ohne sie zu beschränken. In den Beispielen sind der Schmelzpunkt T (C,N), der Übergang von der smektischen (S) zur nematischen (N) Phase T (S,N) und Klärpunkt T (N,I) einer Flüssigkristallsubstanz in Grad Celsius angegeben. Die Prozentangaben bedeuten Gewichtsprozent.

Soweit nicht anders gekennzeichnet, sind vor- und nachstehend alle Prozentzahlen Gewichtsprozente und die physikalischen Eigenschaften sind die Werte bei 20°C, sofern nicht explizit anders angegeben.

Alle angegebenen Werte für Temperaturen in dieser Anmeldung sind °C und alle Temperaturdifferenzen entsprechend Differenzgrad, sofern nicht explizit anders angegeben.

In der vorliegenden Anmeldung und in den folgenden Beispielen sind die Strukturen der Flüssigkristallverbindungen durch Acronyme angegeben, wobei die Transformation in chemische Formeln gemäß folgender Tabellen A und B er-

 $folgt. \ Alle \ Reste \ C_nH_{2n+1} \ und \ C_mH_{2m+1} \ sind \ geradkettige \ Alkylreste \ mit \ n \ bzw. \ m \ C-Atomen. \ Die \ Codierung \ gemäß \ Tabelle \ B \ versteht \ sich \ von \ selbst. \ In \ Tabelle \ A \ ist \ nur \ das \ Acronym \ für \ den \ Grundkörper \ angegeben. \ Im \ Einzelfall \ folgt \ getrennt \ vom \ Acronym \ für \ den \ Grundkörper \ mit \ einem \ Strich \ ein \ Code \ für \ die \ Substituenten \ R^1, \ R^2, \ L^1 \ und \ L^2:$ 

5	Code für R <sup>1</sup> , R <sup>2</sup> , L <sup>1</sup> , L <sup>2</sup>	R¹	R <sup>2</sup>	L1	L2
10	nm	$C_nH_{2n+1}$	C <sub>m</sub> H <sub>2m+1</sub>	Н	Н
	nOm	$C_nH_{2n+1}$	$Oc_mH_{2m+1}$	Н	Н
	nO.m	OC <sub>n</sub> H <sub>2n+1</sub>	$C_mH_{2m+1}$	Н	Н
15	n	$C_nH_{2n+1}$	CN	Н	Н
	nN.F	$C_nH_{2n+1}$	CN	F	Н
	nN.F.F	$C_nH_{2n+1}$	CN	F	F
20	nF	$C_nH_{2n+1}$	F	Н	Н
	nF.F	$C_nH_{2n+1}$	F	F	Н
25	nF.F.F	$C_nH_{2n+1}$	F	F	F
-	nOF	OC <sub>n</sub> H <sub>2n+1</sub>	F	Н	Н
	nCl	$C_nH_{2n+1}$	CI	Н	Н
30	nmF	$C_nH_{2n+1}$	$C_mH_{2m+1}$	F	Н
	nCF <sub>3</sub>	$C_nH_{2n+1}$	CF <sub>3</sub>	Н	Н
35	nOCF <sub>3</sub>	$C_nH_{2n+1}$	OCF <sub>3</sub>	Н	Н
	nOCF <sub>2</sub>	$C_nH_{2n+1}$	OCHF <sub>2</sub>	Н	Н
	nS	$C_nH_{2n+1}$	NCS	Н	Н
40	rVsN	$C_rH_{2r+1}$ -CH=CH- $C_sH_{2s}$ -	CN	Н	Н
	rEsN	$C_rH_{2r+1}$ -O- $C_sH_{2s}$ -	CN	Н	Н
45	nAm	$C_nH_{2n+1}$	$COOC_mH_{2m+1}$	Н	H
	nF.CI	$C_nH_{2n+1}$	F	CI	Н

Tabelle A

$$R^{1} - \bigcirc \bigcap_{l} Q \bigcirc_{l} R^{2}$$

$$R^{2} - \bigcirc \bigcap_{l} Q \bigcirc_{l} R^{2}$$

$$R^{3} - \bigcirc \bigcap_{l} Q \bigcirc_{l} R^{2}$$

$$R^{4} - \bigcirc \bigcap_{l} Q \bigcirc_{l} R^{2}$$

$$R^{5} - \bigcirc_{l} Q \bigcirc_{l} Q \bigcirc_{l} R^{2}$$

$$R^{5} - \bigcirc_{l} Q \bigcirc_{l} Q \bigcirc_{l} R^{2}$$

$$R^{5} - \bigcirc_{l} Q \bigcirc_{l} Q \bigcirc_{l} Q \bigcirc_{l} R^{2}$$

$$R^{5} - \bigcirc_{l} Q \bigcirc_{l} Q$$

D

**ECCP** 

**EHP** 

$$R^1$$
  $CH_2CH_2$   $O$   $CH_2CH_2$   $CH_2$ 

5

BEP

$$R'-O$$
  $O$   $CH_2CH_2$   $O$   $R^2$ 

10

15

20

30

35

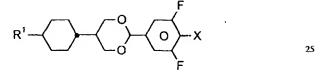
45

50

ET

$$R^1$$
—COO— $O$ 
 $F$ 
 $X$ 

Tabelle B



CCZU-n-X

X = F, Cl oder OCF3

$$C_nH_{2n+1}$$
  $O$   $F$   $X$ 

$$C_nH_{2n+1}$$
  $O$   $O$   $X$ 

# CGU-n-X

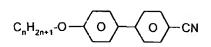
X = F, Cl oder OCF3

$$X = F$$
, Cloder OCF3

$$C_nH_{2n+1}$$
  $O$   $O$   $CN$ 

$$C_nH_{2n+1}$$
  $O$   $O$   $CN$ 

T3·n



K3-n

$$C_nH_{2n+1}$$
  $CH_2CH_2$   $O$   $CN$ 

55

M3·n

G3·n

65

$$C_nH_{2n+1}$$
  $C_2H_4$   $O$   $C_mH_{2m+1}$ 

lnm

**CB15** 

15

C15

$$C_nH_{2n+1}$$
  $O$   $O$   $C_mH_{2m+1}$ 

**BCH-nmF** 

$$C_nH_{2n+1}$$
  $C_mH_{2m+1}$ 

30 CBC-nmF

$$C_{n}H_{2n+1}$$
  $C_{n}H_{2n+1}$   $C_{n}H_{2n+1}$   $C_{n}H_{2n+1}$ 

CCN-nm

C-nm

$$C_nH_{2n+1}$$
  $C_mH_{2m+1}$   $C_mH_{2m+1}$ 

CCEPC-nm

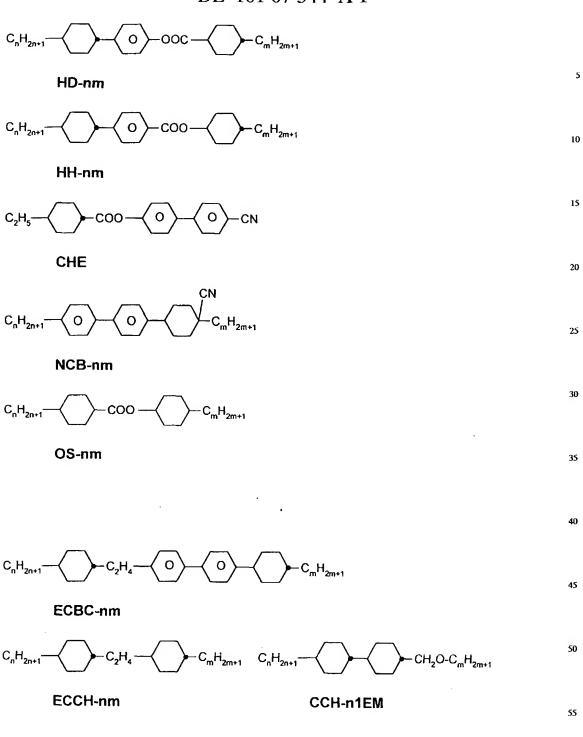
$$C_nH_{2n+1}$$
  $COO - O$   $C_mH_{2m+1}$ 

CCPC-nm

$$C_nH_{2n+1}$$
  $COO - C_mH_{2m+1}$ 

CH-nm

60



T-nFN

B-nO.FN

$$^{10}$$
  $C_nH_{2n+1}$   $C_mH_{2m+1}$ 

CVCC-n-m

15

CVCP-n-m

$$C_nH_{2n+1}$$
  $C_mH_{2m+1}$ 

CVCVC-n-m

$$H_2C = CH - O - CN$$

40 CP-V-N

$$C_nH_{2n+1}$$
 —  $CH = CH_2$ 

CC-n-V

CCG-V-F

65

60

$$C_{n}H_{2n+1}$$

$$CPP-nV2-m$$

$$H C = CH$$

10

20

CCP-V-m

$$H_2C$$

CCP-V2-m 25

$$H_2C = CH - O - C_mH_{2m+1}$$

CPP-V-m

CC-V-V

$$C_nH_{2n+1}$$
  $O$   $C_mH_{2m+1}$  35

CPP-nV-m

$$\begin{array}{c} & & & \\ & &$$

CPP-V2-m

60

 $C_nH_{2n+1}$   $C_mH_{2m+1}$ 

PCH-n(O)mFF

65

$$C_{n}H_{2n+1} \longrightarrow F \qquad 5$$

$$CCP-n(O)mFF$$

$$C_{n}H_{2n+1}O \longrightarrow F \qquad 10$$

$$CCY-nO-Om$$

$$CH_{2}=CH-O \longrightarrow F \qquad (O)C_{m}H_{2m+1}$$

$$CCY-VO-(O)m \qquad 25$$

$$CH_{2}=CH-(CH_{2})_{n}O \longrightarrow F \qquad (O)C_{m}H_{2m+1}$$

$$CCY-VO-(O)m \qquad 35$$

$$CH_{2}=CH-(CH_{2})_{n}O \longrightarrow F \qquad (O)C_{m}H_{2m+1}$$

$$CCY-VnO-(O)m \qquad 35$$

$$C_{n}H_{2n+1} \longrightarrow F \qquad (O)C_{m}H_{2m+1}$$

$$CLY-n-(O)m \qquad 45$$

CLY-nO-(O)m

CFY-n-(O)m

65

$$C_nH_{2n+1}-O$$
  $(O)C_mH_{2m+1}$ 

# CFY-nO-(O)m

$$C_nH_{2n+1}$$
  $O$   $O$   $O$   $O$   $O$   $C_mH_{2m+1}$ 

## YY-n-(O)m

$$C_nH_{2n+1}-O$$
 $F$ 
 $F$ 
 $F$ 
 $F$ 
 $F$ 

### YY-nO-Om

#### Beispiele

Die folgenden Beispiele sollen die Erfindung erläutern, ohne sie zu begrenzen. Vor- und nachstehend bedeuten Prozentangaben Gewichtsprozent. Alle Temperaturen sind in Grad Celsius angegeben. An bedeutet optische Anisotropie (589 nm, 20°C),  $\Delta\epsilon$  die dielektrische Anisotropie (1 kHz, 20°C), H. R. die Voltage Holding Ratio (bei 100°C, nach 5 Minuten im Ofen, 1 V),  $V_{10}$ ,  $V_{50}$  und  $V_{90}$  die Schwellenspannung, Mittgrauspannung bzw. Sättigungsspannung wurden bei 20°C bestimmt.

Beispiel 1

Verbindung/ Abkürzung	Konzentration/ Massen-%	Physikalische Eigenschaften	5
CC-5-V	5,0	Klärpunkt (N,I) = 101,5 °C	•
PCH-304FF	9,0	n <sub>e</sub> (20 °C, 589 nm) = 1,5788	10
PCH-504FF	9,0	Δn (20 °C, 589 nm) = 0,0998	
CCP-202FF	9,0	ε <sub>1</sub> (20 °C, 1 kHz) = 12,0	15
CCP-302FF	10,0	Δε (20 °C, 1 kHz) = -7,7	
CCP-502FF	9,0	k <sub>1</sub> (20 °C) = 16,7 pN	20
CCP-21FF	11,0	k <sub>3</sub> /k <sub>1</sub> = 1,11	
CCP-31FF	10,0	V <sub>0</sub> (20 °C) = 1,64 V	25
CCY-3O-O2	10,0		2.5
CCY-V1O-O2	10,0		
YY-30-02	8,0		30
Σ	100,0		

Das Flüssigkristallmedium wird in eine VA-Anzeige mit TFT-Ansteuerung gefüllt. Diese Anzeige zeigt einen guten 35 Kontrast mit geringer Blickwinkelabhängigkeit.

Beispiel 2

Verbindung/ Abkürzung	Konzentration/ Massen-%	Physikalische Eigenschaften	40
PCH-304FF	10,0	Klärpunkt (N,I) = 104,0 °C	45
PCH-504FF	10,0	n <sub>e</sub> (20 °C, 589 nm) = 1,5788	
CCP-202FF	10,0	Δn (20 °C, 589 nm) = 0,0980	50
CCP-302FF	10,0	ε <sub>⊥</sub> (20 °C, 1 kHz) = 9,8	
CCP-502FF	9,0	Δε (20 °C, 1 kHz) = -5,8	55
CCP-21FF	12,0	k <sub>1</sub> (20 °C) = 17,0 pN	33
CCP-31FF	11,0	$k_3/k_1 = 1,20$	
CCY-VO-1	10,0	V <sub>0</sub> (20 °C) = 1,98 V	60
CCY-V10-1	10,0		
CCY-1V1O-1	<u>8,0</u>		65
Σ	100,0		

Wie in Beispiel 1 wird das Flüssigkristallmedium in eine VA-Anzeige mit TFT-Ansteuerung gefüllt. Diese Anzeige zeigt einen guten Kontrast mit geringer Blickwinkelabhängigkeit.

Beispiel 3

5	Verbindung/ Abkürzung	Konzentration/ Massen-%	Physikalische Eigenschaften
10	PCH-304FF	11,0	Klärpunkt (N,I) = 118,5 °C
	PCH-504FF	11,0	n <sub>e</sub> (20 °C, 589 nm) = 1,5845
15	CCP-202FF	9,0	Δn (20 °C, 589 nm) = 0,1042
	CCP-302FF	9,0	ε <sub>⊥</sub> (20 °C, 1 kHz) = 10,6
20	CCP-502FF	8,0	Δε (20 °C, 1 kHz) = -6,7
	CCP-21FF	12,0	k <sub>1</sub> (20 °C) = 20,7 pN
25	CCP-31FF	12,0	$k_3/k_1 = 1,10$
	CLY-5-O2	18,0	V <sub>0</sub> (20 °C) = 1,94 V
30	CFY-3-O2	4,0	
	CFY-5-O2	<u>6,0</u>	
	Σ	100,0	

Wie in Beispiel 1 wird das Flüssigkristallmedium in eine VA-Anzeige mit TFT-Ansteuerung gefüllt. Diese Anzeige zeigt einen guten Kontrast mit geringer Blickwinkelabhängigkeit.

Beispiel 4

40	Verbindung/ Abkürzung	Konzentration/ Massen-%	Physikalische Eigenschaften
45	PCH-304FF	20,0	Klärpunkt (N,I) = 87,0 °C
	PCH-504FF	20,0	n <sub>e</sub> (20 °C, 589 nm) = 1,5834
50	CCP-302FF	14,0	Δn (20 °C, 589 nm) = 0,1020
	CCP-31FF	6,0	ε <sub>⊥</sub> (20 °C, 1 kHz) = 8,7
55	CC-3-V1	11,0	Δε (20 °C, 1 kHz) = -4,9
	CCP-V-1	3,0	
	BCH-32	10,0	٥
60	CLY-3-O2	8,0	
	CLY-5-O2	8,0	
65	Σ	100,0	

Wie in Beispiel 1 wird das Flüssigkristallmedium in eine VA-Anzeige mit TFT-Ansteuerung gefüllt. Diese Anzeige zeigt einen guten Kontrast mit geringer Blickwinkelabhängigkeit.

Vergleichsbeispiel 1

Verbindung/ Abkürzung	Konzentration/ Massen-%	Physikalische Eigenschaften	5
PCH-302FF	16,0	Klärpunkt (N,I) = 71,0 °C	
PCH-502FF	14,0	Übergang (S,N) < -30 °C	10
CCP-302FF	12,0	n <sub>e</sub> (20 °C, 589 nm) = 1,5587	
CCP-502FF	11,0	Δn (20 °C, 589 nm) = 0,0822	15
CCP-21FF	9,0	ε <sub>⊥</sub> (20 °C, 1 kHz) = 7,4	
CCP-31FF	8,0	Δε (20 °C, 1 kHz) = -3,8	20
CCH-34	8,0	v( 20 °C) = 21 cSt	
CCH-35	8,0	v( 0 °C) = 67 cSt	
PCH-53	7,0	v(-20 °C) = 420 cSt	25
PCH-301	6,0	v(-30 °C) = 1.380 cSt	
Σ	100,0		30

Das Flüssigkristallmedium wird das Flüssigkristallmedium in eine VA-Anzeige mit TFT-Ansteuerung gefüllt. Diese Anzeige ist nur mit relativ hoher Betriebsspannung einigermaßen ansteuerbar und zeigt besonders bei höheren Temperaturen ab etwa 45°C einen unzureichenden Kontrast.

Beispiel 4

5	Verbindung/ Abkürzung	Konzentration/ Massen-%	Physikalische Eigenschaften
	CCY-V1O-O2	20,0	Klärpunkt (N,I) = 93,3 °C
10	PCH-302	8,0	Δn (20 °C, 589 nm) = 0,0783
	CCH-301	26,4	Δε (20 °C, 1 kHz) = -3,1
15	CCN-47	8,8	
	CCN-55	8,0	
20	PCH-301	8,0	
20	CBC-33	4,0	
	CBC-53	4,8	
25	CBC-33F	4,0	
	CBC-53F	4,0	
30	CBC-55F	4,0	
	Σ	100,0	

Wie in Beispiel 1 wird das Flüssigkristallmedium in eine VA-Anzeige mit TFT-Ansteuerung gefüllt. Diese Anzeige zeigt einen guten Kontrast mit geringer Blickwinkelabhängigkeit.

#### Patentansprüche

1

Nematisches Flüssigkristallmedium, dadurch gekennzeichnet, daß es

 eine oder mehrere dielektrisch negative Verbindung(en) der Formel I

worin

40

45

50

55

60

65

$$A^1$$
 $-$ O $-$ ,  $-$ O $-$ O oder  $-$ F

R<sup>11</sup> Alkoxy mit 1 bis 7 C-Atomen oder Alkenyloxy mit 2 bis 7 C-Atomen, und im Fall

$$-\langle A^1 \rangle$$
 oder  $-\langle A^1 \rangle$ 

auch Alkyl mit 1 bis 7 C-Atomen und

R<sup>12</sup> Alkyl mit 1 bis 7 C-Atomen, Alkoxy mit 1 bis 7 C-Atomen, Alkenyloxy mit 2 bis 7 C-Atomen bedeutet,

b) eine oder mehrere dielektrisch negative Verbindung(en) der Formel II

enthält.

2. Flüssigkristallmedium, dadurch gekennzeichnet, daß es eine oder mehrere Verbindungen ausgewählt aus der

$$R^{11}$$
  $O$   $R^{12}$   $I1$   $SS$ 

60

$$R^{11} \longrightarrow O \longrightarrow R^{12}$$

$$R^{11} \longrightarrow O \longrightarrow R^{12}$$

$$R^{12} \longrightarrow O \longrightarrow R^{12}$$

$$R^{13} \longrightarrow O \longrightarrow R^{12}$$

worin

R<sup>11</sup> und R<sup>12</sup> die in Anspruch 1 unter Formei I gegebene Bedeutung haben

3. Flüssigkristallmedium nach mindestens einem der Ansprüche 1 und 2, dadurch gekennzeichnet, daß es eine oder mehrere Verbindungen der Formel III wie in Anspruch 1 gegeben enthält.

4. Flüssigkristallmedium nach mindestens einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß es eine oder mehrere Verbindungen ausgewählt aus der Gruppe der Verbindungen der Formeln II1a bis II1e

$$R^{21}$$
  $O$   $R^{22}$  II1a

$$R^{21}$$
  $CH_2CH_2 O R^{22}$  II1b

$$R^{21}$$
  $O$   $R^{22}$  II1c

$$R^{21}$$
  $CH_2CH_2$   $O$   $R^{22}$  II1d

$$R^{21}$$
  $CH_2CH_2$   $O$   $R^{22}$  II1e

worin R<sup>21</sup> und R<sup>22</sup> die in Anspruch 1 bei Formel II gegebene Bedeutung haben enthält.
 Flüssigkristallmedium nach mindestens einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß es eine oder mehrere Verbindungen ausgewählt aus der Gruppe der Verbindungen der Formeln III1 bis III3

$$R^{31} \xrightarrow{O} \xrightarrow{O} R^{32}$$

$$R^{31} \xrightarrow{O} \xrightarrow{O} R^{32}$$

$$F F F$$

$$R^{31} \xrightarrow{O} \xrightarrow{O} R^{32}$$

$$R^{31} \xrightarrow{O} \xrightarrow{N} F$$

$$R^{31} \xrightarrow{O} \xrightarrow{N} F$$

$$R^{31} \xrightarrow{O} \xrightarrow{N} F$$

$$R^{32} \xrightarrow{III3}$$

$$III3$$

worin

R<sup>31</sup> und R<sup>32</sup> die in Anspruch 1 unter Formel III gegebene Bedeutung haben

6. Flüssigkristallmedium nach mindestens einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß es eine oder mehrere dielektrisch neutrale Verbindungen der Formel IV

$$R^{41}$$
- $(-\langle A^{41} \rangle - Z^{41} -)_0 \langle A^{42} \rangle - Z^{42} -)_p - \langle A^{43} \rangle - Z^{43} \langle A^{44} \rangle - R^{42}$  IV

worin  $R^{41}$  und  $R^{42}$  jeweils unabhängig voneinander die in Anspruch 1 bei Formel II für  $R^{21}$  gegebene Bedeutung besitzen

 $Z^{41}$ ,  $Z^{42}$  und  $Z^{43}$  jeweils unabhängig voneinander -CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-, -CH=CH-, -COO- oder eine Einfachbindung,

$$\begin{array}{c}
- \overline{A^{41}} \\
- \overline{A^{42}} \\
- \overline{A^{43}} \\
- und
\end{array}$$

$$-\sqrt{A^{44}}$$

jeweils unabhängig voneinander

20

25

30

$$-\underbrace{0}_{F}, -\underbrace{0}_{N}, -\underbrace{0}_{N}$$

$$- \underbrace{\begin{array}{c} O \\ N \end{array}}_{N} - \underbrace{\begin{array}{c} O \\ O \\ N \end{array}$$

und o und p unabhängig voneinander 0 oder 1 bedeuten enthält.

7. Flüssigkristallmedium nach mindestens einem der Ansprüche 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, daß es insgesamt 65 5% bis 80% an Verbindungen der Formel I,

5% bis 90% an Verbindungen der Formel II und

0% bis 40% an Verbindungen der Formel III

enthält.

8. Verwendung eines Flüssigkristallmediums nach mindestens einem der Ansprüche 1 bis 7 in einer elektrooptischen Anzeige.

9. Elektrooptische Anzeige enthaltend ein Flüssigkristallmedium nach mindestens einem der Ansprüche 1 bis 7.

10. Anzeige nach Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, daß es sich um eine Aktivmatrixanzeige handelt.